(12)

EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

(2) Anmeldenummer: 87115310.2

1 Int. Cl.4: C07D 221/14, A61K 31/47

- 2 Anmeldetag: 20.10.87
- Priorität: 21.10.86 DE 3635711
- Veröffentlichungstag der Anmeldung: 25.05.88 Patentbiatt 88/21
- Benannte Vertragsstaaten:
 AT BE CH DE ES FR GB IT LI NL SE
- Anmelder: KNOLL AG
 Knollstrasse
 D-6700 Ludwigshafen(DE)
- Erfinder: Dr. Brana Fernandez, Miguel Avenida de Burgos No. 20, 1o-M. ES-28036, Madrid(ES)
 Erfinder: Dr. Berfanga Castellano, José Maria Avenida de Burgos No. 20, 1o-M. ES-28036 Madrid(ES)
 Erfinder: Dr. Morán Moset, Marina Calle Gaztambide 50
 ES-28015 Madrid(ES)
 Erfinder: Dr. Schlick, Erich Rudolph-Wihr-Str. 4 1/2
 D-6708 Neuhofen(DE)
 Erfinder: Dr. Keilhauer, Gerhard Industriestrasse 20
 DE-6701 Dannstadt-Schauernheim(DE)
- Vertreter: Karau, Wolfgang Dr. et al BASF Aktlengesellschaft Carl-Bosch-Strasse 38 D-6700 Ludwigshafen(DE)
- 5-Nitrobenzo[de]isochinolin-1,3-dione, ihre Herstellung und Verwendung.
- Es werden neue 5-Nitrobenzo[de]isochlnolin-1,3-dione und deren Herstellung beschrieben. Die Verbindungen eignen sich zur Bekämpfung von Krankheiten.

EP 0 268 093 A

5-Nitrobenzo[de]isochinolin-1,3-dione, ihre Herstellung und Verwendung

Die Erfindung betrifft neue 5-Nitrobenzo[de]isochinoline, Verfahren zu deren Herstellung und deren Verwendung bei der Bekämpfung von Krankheiten.

Es ist bereits bekannt, daß bestimmte Benzo[de]isochinoline tumorhemmende Eigenschaften besitzen (Arzneim. Forsch./Drug Res. 34 (II), 1243 (1984). Die Wirkungen dieser Verbindungen sind jedoch nicht in jeder Hinsicht befriedigend.

Es wurde nun gefunden, daß 5-Nitrobenzo[de]isochinolin-1,3-dione der Formel !

worin

10

15

25

40

45

n die Zahl 1 oder 2 bedeutet,

R¹ und R² gleich oder verschieden sind und Wasserstoff, C₁-C6-Alkyl, C₁-C6-Hydroxyalkyl, Pyrrolidinyl, Morpholino, Piperidinyl oder Piperacinyl bedeuten und

R3 und R4 gleich oder verschieden sind und Wasserstoff, C₁-C₆-Alkyl, C₁-C₆-Acyl, C₂-C₇-Alkoxycarbonyl, Ureyl, Aminocarbonyl oder C₂-C₇-Alkylaminocarbonyl bedeuten,

sowie deren Salze mit physiologisch verträglichen Säuren eine bessere Wirkung bzw. ein besseres Wirkungsspektrum als tumorhemmende Substanzen besitzen.

Bevorzugt sind die Verbindungen, in denen R¹ und R² Methyl oder Ethyl, R³ ein Wasserstoffatorn oder Cr-Cs-Acyl - insbesondere Acetyl - und R⁴ ein Wasserstoffatorn darstellen.

Als physiologisch verträgliche Säuren eignen sich zur Salzbildung organische und anorganische Säuren, wie Salzsäure, Schwefelsäure, Phosphorsäure, Essigsäure, Zitronensäure, Oxalsäure, Malonsäure, Salizylsäure, Maleinsäure, Furnarsäure, Bernsteinsäure, Ascorbinsäure, Äpfelsäure, Methansulfonsäure, Isethionsäure, Milchsäure, Gluconsäure, Gluconsäure, Amldosulfonsäure, Benzoesäure, Weinsäure, Pamoasäure.

Die neuen Verbindungen können in solvatisierter Form vorliegen. Solche Formen können sich beispielsweise mit Wasser oder Ethanol bilden.

Die neuen Verbindungen werden hergestellt, indem man a) ein 3-Nitro- 1, 8-naphthalsäureanhudrid der Formel II

worin n, R3 und R4die angegebene Bedeutung haben, mit einem Amin der Formel III

worin n, R1 und R2 die angegebene Bedeutung haben, umsetzt oder

b) ein 5, 8-Dinitrobenzo[de]isochinolin der Formel IV

5

worin n, R¹ und R³ die angegebene Bedeutung besitzen, selektiv reduziert und das so erhaltene 5-Nitro-8-amino-Derivat gegebenenfalls alkyliert bzw. acyliert

und die so erhaltenen Verbindungen gegebenenfalls In deren Salze mit physiologisch verträSäuren ührt Die Umsetzung gemaßa) wird in einem geeigneten Lösungsmittel wie Methanol, Ethanol, Propanol oder Aceton in der Regel bei Raumtemperatur durchgeführt. Die erfindungsgemäßVerbidung scheidet sich aus dem Reaktionsgemisch ab und kann chromatographisch und/oder durch Umkristallisation gereinigt werden.

Die Reduktion gemäß b) kann mit einem Alkalimetallhydrid oder -polysulfid, Zinn(II)-chlorid oder durch katalytische Hydrierung mit der berechneten Menge Wasserstoff erfolgen. Die so erhaltenen Amine können anschließend gewünschtenfalls in an sich bekannter Weise alkyliert, acyliert oder mit Alkyl-oder Metallisocyanaten umgesetzt werden.

Die so erhaltenen Verbindungen können in an sich bekannter Weise in ihre Salze überführt werden, z.B. durch Umsetzen mit einer Säure.

Die erfindungsgemäßen Verbindungen können in üblicher Weise oral oder parenteral verabfolgt werden. Sie können in den gebräuchlichen galenischen Applikationsformen fest oder flüssig angewendet werden, z.B. als Tabletten, Filmtabletten, Kapsein, Granulate, Dragees oder Lösungen. Diese werden in üblicher Weise hergestellt. Die Wirkstoffe können dabei mit den üblichen galenischen Hilfsmitteln wie Tablettenbindern, Füllstoffen, Konservierungsmitteln, Tablettensprengmitteln, Fließregullermitteln, Weichmachern, Netzmitteln, Dispergiermitteln, Emulgatoren, Lösungsmitteln, Retardierungsmitteln und/oder Antioxidatien verarbeitet werden (vgl. H. Sucker et al: Pharmazeutische Technologie, Thieme-Verlag, Stuttgart, 1978). Die so erhaltenen Applikationsformen enthalten den Wirkstoff normalerweise in einer Menge von 10 bis 90 Gew.%.

Die Cytotoxizität der neuen Verbindungen wurde wie folgt bestimmt:

5×103 im exponentiellen Wachstum sich befindliche humane Tumor-Zellen wurden in 96-Loch-Platten in 125 µl komplettem Wachstumsmedium (MEM mit Earle's Salzen + 10 % FCS, Flow Laboratories, Meckenheim, FRC) ausplattiert und über Nacht bei 37°C in Gegenwart von 5 % CO₂ in einer Wasserdampfgesättigten Atmosphäre inkubiert. Die Substanzzugabe erfolgte am nächsten Tag in 25 ul komplettem Kulturmedium pro Kulturloch. Die Endkonzentration betrug jeweils 10⁻⁴ Mol Protein pro Loch; titriert wurde seriell 2-fach mit einer Doppelbestimmung. Folgende Kontrollen wurden auf jeder Kulturplatte mitangelegt: a) nur Kulturmedium; b) Zellen mit Kulturmedium, aber ohne Wirksubstanz; c) ein titrierter Vergleichssubstanz-Standard mit bekannter biologischer Aktivität. Nach einer weiteren Inkubation von 72 h bei den oben angegebenen Bedingungen wurden die überlebenden Zellen mit einer Kristallviolettlösung (15 g Kristallviolett, 7 g NaCl, 646 ml Ethanol, 172,8 ml 37 %iges Formaldehyd auf 2 i mit H₂O aufgefüllt) angefärbt. Dazu wurden nach dem Abschlagen des Kulturmediums die Zellen für 20 min mit 50 µl der Färbelösung bei Raumtemperatur gefärbt. Die Kulturplatten wurden danach mit Wasser gewaschen, um nicht zeilgebundene Farbstoffanteile zu entfernen. Der zellgebundene Farbstoff wurde nach Zugabe von 100 µl Meßlösung (50 % Ethanol, 0.1 % Essigsäure) bei 540 nm mit Hilfe eines Titertek Multiscan MCC/340 (Flow Laboratories, Meckenheim) photometrisch bestimmt. Angegeben wurden die Konzentrationen an Substanz, die eine 50 %ige Lyse der Zellen im Vergleich zu der unbehandelten Zellkontrolle ergeben (gemessen über die Reduktion der Absorption).

In diesem Test zeigten die neuen Verbindungen - insbesondere die Substanz des Beispiels 1 - eine gute Wirkung.

Beispiel 1

50

55

1,16 g (0.01 Mol) N,N-Diethylamin wurden zu 2,58 g (0.01 Mol) 6-Amino-3-nitro-1,8-naphthalsäureanyhdrid in 20 ml Ethanol gegeben. Die Mischung wurde 6 h gerührt und über Nacht stehen gelassen. Das ausgeschiedene Produkt wurde abgesaugt, an Silicagel chromatographiert (CHCl₃: CH₃OH = 7: 10) und aus Methanol/Wasser umkristallisiert. Man erhielt 8-Amino-2-[2-(diethylamino)-ethyl]-5-nitrobenzo[de]isochinolin-1,3-dion, Fp. 174°C (Toluol).

Beispiel 2

4.7 g Zinn(II)-chlorid wurden in 8,7 ml heißem Eisessig aufgeschlämmt und unter Einleiten von Chlorwasserstoff auf 0°C abgekühlt. Die so erhaltene Lösung wurde zu einer Lösung von 2 g (0,005 Mol) 2-[2-(Dimethylamino)-ethyl]-5,8-dinitriobenzo[de]isochinolin-1,3-dion in heißem Eisessig gegeben und 45 mln bei einer Temperatur von unter 30°C gerührt. Nach Stehen über Nacht wurde das breiige Produkt mit 1 ml Wasser bei 70°C versetzt. Aus dem Reaktionsgemisch wurde im Vakuum der größte Teil des Eisessigs abgezogen. Der Rückstand wurde mit Wasser gewaschen und mit 28 ml 20 %iger Natronlauge versetzt, wobei die Temperatur 25°C nicht überstieg. Das so erhaltene feste Produkt wurde abfiltriert und so lange mit siedender 10 %iger Salzsäure gewaschen, bis aus der Waschflüssigkeit nach Zugabe von Ammoniak kein Niederschlag mehr ausfiel. Das 8-Amino-2-[2-(dimethylamino)-ethyl]-5-nitrobenzo[de]isochinolin-1,3-dion wurde an Kieselgel chromatographiert (CHCl₃: CH₃OH = 7:10) und aus Toluol umkristallisiert, Fp. 266-268°C.

Analog Beispiel 1 und 2 wurden hergestellt:

- 3. 8-Amino-5-nitro-2-[2-(pyrrolidinyl)-ethyl]-benzo[de]-isochinolin-1,3-dion, Fp. 320°C (Toluol).
- 4. 8-Amino-5-nitro-2-[2-(piperidinyl)-ethyl]-benzo[de]-isochinolin-1,3-dion, Fp. 232-234°C (Toluol).
- 8-Amino-2-[3-[di-(2-hydroxyethyl)-amino]-propyl]-5-nitrobenzo[de]isochinolin-1,3-dion, Fp. 151-152°C (Toluol).
- 6. 8-Amino-2-[2-(2-hydroxyethyl)-aminoethyl]-5-nitrobenzo[de]-isochinolin-1,3-dion, Fp. > 280°C (DMF-Wasser).
- 7. 8-Amino-2-[2-[di-(2-hydroxyethyl)-amino]-ethyl]-5-nitrobenzo[de]isochinolin-1,3-dion, Fp. > 280°C (DMF-Wasser).
 - 8. 8-Amino-2-[2-(morpholino)-ethyl]-5-nitrobenzo[de]-isochinolin-1,3-dion, Fp. 234°C (Toluol).
- 8-Ethoxycarbonylamino-2-[2-(dimethylamino)-ethyl]-5-nitrobenzo[de]isochinolin-1,3-dion, Fp. 320°C
 (Eisessig).

Beispiel 10

15

3,54 g (0,01 Mol) 8-Amino-5-nitro-2-[2-(pyrrolidinyl)-ethyl]-benzo[de]isochinolin-1,3-dion (vgl. Beispiel 3) und 3,05 g (0,05 Mol) Ethylisocyanat wurden in 50 ml Benzol 2 h unter Rückfluß gekocht. Das ausfallende 8-Ethylaminocarbonylamino-5-nitro-2-[2-(pyrrolidinyl)-ethyl]benzo[de]-isochinolin-1,3-dion wurde abfiltriert und aus Ethanol umkristallisiert, Fp. 234°C.

Analog Beispiel 10 wurde hergestellt:

8-Ethylaminocarbonylamino-5-nitro-2-(2-dimethylaminoethyl)-benzo[de]-isochinolin-1,3-dion, Fp. 166°C (Essigsäureethylester).

Beispiel 12

Eine Mischung aus 3,28 g (0,01 Mol) 8-Amino-2-[2-(dimethylamino)-ethyl]-5-nitrobenzo[de]-isochinolin-1,3-dion (vgl. Beispiel 2), 10 ml Acetylchlorid und 20 ml Essigsäureanhydrid wurde 1 h unter Rühren unter Rückfluß gekocht. Nach dem Abkühlen wurde das Reaktionsgemisch auf 50 g Eis gegossen und mit Natriumhydrogencarbonat neutralisiert. Das ausgefallene 8-Acetylamino-2-[2-(dimethylamino)-ethyl]-5-nitrobenzo[de]-isochinolin-1,3-dion wurde abfiltriert und aus DMF/Wasser umkristallisiert, Fp. 320°C (Eisessig).

55

50

40

Ansprüche

1. Verfahren zur Herstellung der 5-Nitrobenzo[de]isochinolin-1,3-dione der Formel I

worin

5

10

25

40

45

n die Zahl 1 oder 2 bedeutet,

R¹ und R² gleich oder verschieden sind und Wasserstoff, Cr-Ce-Alkyl, Cr-Ce-Hydroxyalkyl, Pyrrolidinyl, Morpholino, Piperidinyl oder Piperacinyl bedeuten und

R³ und R⁴ gleich oder verschieden sind und Wasserstoff, C₁-C₆-Alkyl, C₁-C₆-Acyl, C₂-C₇-Alkoxycarbonyl, Ureyl, Aminocarbonyl oder C₂-C₇-Alkylaminocarbonyl bedeuten,

sowie deren Salze mit physiologisch verträglichen Säuren, dadurch gekennzeichnet, daß man

a) ein 3-Nitro-1,8-naphthalsäureanhydrid der Formel II

worin R3 und R4 die angegebene Bedeutung haben, mit einem Amin der Formel III

$$H_2N-(CH_2)$$
 $-NR^1R^2$ III,

worin n, R¹ und R² die angegebene Bedeutung haben, urnsetzt oder b) ein 5,8-Dinitrobenzo[de]isochinolin der Formel IV

worin n, R¹ und R² die angegebene Bedeutung besitzen, selektiv reduziert und das so erhaltene 5-Nitro-8amino-Derivat gegebenenfalls alkyliert bzw. acyliert

und die so erhaltenen Verbindungen gegebenenfalls in deren Salze mit physiologisch verträglichen Säuren überführt.

- 2. Verfahren gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man 5-Nitrobenzo[de]isochinolin-1,3-dione der Formel I gemäß Anspruch 1, worin R¹ und R² Methyl oder Ethyl und R³ und R⁴ Wasserstoffatome darstellen, herstellt.
- Verfahren gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man 8-Amino-2-[2-(dimethylamino)ethyl]-5-nitrobenzo[de]isochinolin-1,3-dion herstellt.



EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

Nummer der Anmeldung

EP 87 11 5310

Kategorie	77	E DOKUMENTE	Betrifft	KLASSIFIKATION DER
X	EP-A-0 125 439 (W. * Seiten 12-14; Ansp		Anspruch	C 07 D 221/14 A 61 K 31/47
				RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (Int. CI.4) C 07 D 221/00 A 61 K 31/00
	·			
	tiegende Recherchenbericht wurde Recherchemot N HAAG	für alle Patentansprüche erstellt Abschloßdstan der Recherche 08~02~1988	BRENN	Profer IAN J.
X : von b Y : von b ander A : techn O : nicht	ATEGORIE DER GENANNTEN DO DESONderer Bedeutung allein betrachtet DESONDERER Bedeutung in Verbindung m ren Veröffentlichung derselben Kategor Diogischer Hilatergrund schriftliche Offenbarung chenliteratur	P . #h D	grunde liegende Th ument, das jedoch dedatum veröffentl g angeführtes Dok den angeführtes Do	neorien oder Grundsätze erst am oder icht worden ist ument okument